EUROPEAN PATENT OFFICE

Patent Abstracts of Japan

PUBLICATION NUMBER

2003238691 27-08-03

APPLICATION DATE

PUBLICATION DATE

APPLICATION NUMBER

15-02-02 2002037588

APPLICANT: NIPPON TOKUSHU COATING KK;

INVENTOR: UKAJI TAKASHI;

INT.CL.

: C08G 85/00 C08F 2/44 C08F 4/00

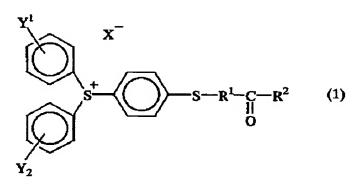
C08F291/02 C08G 59/68 G03F 7/027

G03F 7/029

TITLE

PHOTOCURABLE RESIN

COMPOSITION



ABSTRACT: PROBLEM TO BE SOLVED: To provide a photocurable resin composition which has good photocurability and can easily give a cured product being excellent in heat resistance as well as dimensional accuracy, etc., and being desirably used as a three-dimensional shaping such as a trial product of a machine part excellent in, especially, impact resistance, toughness such as folding resistance.

> SOLUTION: The photocurable resin composition comprises (A) a cationically polymerizable organic compound, (B) an aromatic sulfonium compound represented by formula (1) (wherein R¹ is a p-phenylene group one or more of the hydrogen atoms of which are replaced by halogen atoms or alkyl groups; R² is a hydrocarbon group optionally containing an oxygen atom or a halogen atom; Y¹ and Y², which may be the same as or different from each other, are each a hydrogen atom, a halogen atom, or a hydrocarbon group optionally containing an oxygen atom or a halogen atom; and X is an atomic group convertible into a monovalent anion; and (C) elastomer particles having a mean particle diameter of 10-700 nm.

COPYRIGHT: (C)2003,JPO

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出顧公開番号 特開2003-238691 (P2003-238691A)

(43)公開日 平成15年8月27日(2003.8.27)

(51) Int.Cl. ⁷		識別記号	:	FI		テーマコード(参考)
C 0 8 G	85/00		C	0 8 G 85/00		2H025
C08F	2/44		C	08F 2/44		C 4J011
	4/00			4/00		4J015
	291/02			291/02		4J026
C08G	59/68		C	0 8 G 59/68		4 J 0 3 1
			水龍未 永龍査審	請求項の数4	OL (全	14 頁) 最終頁に続く
						•

(21) 出願番号 特願2002-37588(P2002-37588) (71) 出願人 000004178 ジェイエスアール株式会社 東京都中央区築地五丁目 6 番10号 (71) 出願人 592109732 日本特殊コーティング株式会社 茨城県新治郡新治村大字沢辺57番地 1 (72) 発明者 田辺 隆喜 東京都中央区築地二丁目11番24号 ジェイエスアール株式会社内 (74) 代理人 110000084

最終頁に続く

J. 34.

(54) 【発明の名称】 光硬化性樹脂組成物

(57)【要約】

【解決手段】 次の成分(A)、(B)および(C): (A)カチオン重合性有機化合物、(B)下記一般式 (1)

【化1】

$$\begin{array}{c}
Y^{1} \\
X^{-} \\
S - R^{1} - C - R^{2}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
Y^{1} \\
Y_{2}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
Y^{2} \\
Y_{2}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
Y^{1} \\
Y_{2}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
Y^{2} \\
Y_{2}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
Y^{1} \\
Y_{2}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
Y^{2} \\
Y_{2}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
Y^{2} \\
Y_{2}
\end{array}$$

(式中、R¹は、その水素原子の1つまたはそれ以上がハロゲン原子またはアルキル基により置換されたp-フェニレン基を示し、R²は、酸素原子またはハロゲン原子を含んでもよい炭化水素基を示し、Y¹およびY²は同一でも異なってもよい水素原子、ハロゲン原子、または酸素原子もしくはハロゲン原子を含んでもよい炭化水素基を示し、Xは1価のアニオンになりうる原子団を示す)で表される芳香族スルホニウム化合物、(C)平均

粒子径10~700mmのエラストマー粒子、を含有することを特徴とする光硬化性樹脂組成物。

特許業務法人アルガ特許事務所

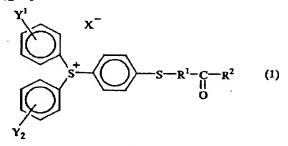
【効果】 本発明の光硬化性樹脂組成物によれば、光硬化性が良好であって、容易に寸法精度などが高く、耐熱性にも優れた硬化物を造形することができ、得られる硬化物は、特に耐衝撃性、耐折り曲げ性等の靭性に優れた、機械部品の試作品などの立体形状物として好適に使用することができる。

BNSDOCID: <JP____2003238691A_I_>

【特許請求の範囲】

【請求項1】 次の成分(A)、(B)および(C): (A)カチオン重合性有機化合物、(B)下記一般式 (1)

【化1】



(式中、R1は、その水素原子の1つまたはそれ以上がハロゲン原子またはアルキル基により置換されたp-フェニレン基を示し、R2は、酸素原子またはハロゲン原子を含んでもよい炭化水素基を示し、Y1およびY2は同一でも異なってもよい水素原子、ハロゲン原子、または酸素原子もしくはハロゲン原子を含んでもよい炭化水素基を示し、Xは1価のアニオンになりうる原子団を示す)で表される芳香族スルホニウム化合物、(C)平均粒子径10~700mのエラストマー粒子、を含有することを特徴とする光硬化性樹脂組成物。

【請求項2】 さらに(D)エチレン性不飽和モノマーおよび(E)ラジカル性光重合開始剤を含有するものである請求項1記載の光硬化性樹脂組成物。

【請求項3】 さらに(F)分子中に1個以上の水酸基を有するポリエーテルポリオール化合物を含有するものである請求項1または2記載の光硬化性樹脂組成物。

【請求項4】 さらに(G)水を含有するものである請求項1~3のいずれか1項記載の光硬化性樹脂組成物。 【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、光硬化性に優れ、かつ硬化物の力学的強度に優れた液状硬化性樹脂組成物に関し、プラスチック、各種フィルム、木材、陶磁器、ガラス、通信用石英ファイバー、紙、金属、飲料用缶、繊維等の被覆材料、光学的立体造形用樹脂、半導体用封止剤、半導体用接着剤、アンダーフィル剤、光学用接着剤、印刷板材料等として好適な光硬化性樹脂組成物に関する。これらのうち特に光学的立体造形用樹脂として用いた場合、レーザーや紫外線ランプ等の各種光源に対して優れた光硬化性を示し、かつ硬化後の立体形状物が耐衝撃性および耐折り曲げ性に優れた光硬化性樹脂組成物に関する。

[0002]

【従来の技術】近年、光硬化性の液状物質(液状樹脂組成物)に選択的に光照射して硬化樹脂層を形成する工程を繰り返すことにより、当該硬化樹脂層が一体的に積層されてなる立体形状物を形成する光学的立体造形法が提

案されている(特開昭60-247515号公報、特開 昭62-35966号公報、特開昭62-101408 号公報、特開平5-24119号公報参照)。この光学 的立体造形法の代表的な例を説明すると、容器内に収容 された光硬化性樹脂組成物の液面に、紫外線レーザーな どの光を選択的に照射することにより、所定のパターン を有する硬化樹脂層を形成する。次いで、この硬化樹脂 層の上に、一層分の光硬化性樹脂組成物を供給し、その 液面に選択的に光を照射することにより、先行して形成 された硬化樹脂層上にこれと連続するよう新しい硬化樹 脂層を一体的に積層形成する。そして、光が照射される パターンを変化させながらあるいは変化させずに上記の 工程を所定回数繰り返すことにより、複数の硬化樹脂層 が一体的に積層されてなる立体形状物が形成される。こ の光学的立体造形法は、目的とする立体形状物の形状が 複雑なものであっても、容易にしかも短時間で得ること ができるために注目されている。

【0003】従来、光学的立体造形法に使用される光硬化性樹脂組成物としては、下記(イ)~(ハ)のような樹脂組成物が紹介されている。

〔イ〕ウレタン(メタ)アクリレート、オリゴエステル(メタ)アクリレート、エポキシ(メタ)アクリレート、チオールおよびエン化合物、感光性ボリイミドなどのラジカル重合性有機化合物を含有する樹脂組成物(例えば特開平1-204915号公報、特開平2-208305号公報、特開平3-160013号公報参照)。〔ロ〕エポキシ化合物、環状エーテル化合物、環状アセタール化合物、環状チオエーテル化合物、スピロオルソエステル化合物、ビニルエーテル化合物などのカチオン重合性有機化合物を含有する樹脂組成物(例えば特開平1-213304号公報参照)。〔ハ〕ラジカル重合性有機化合物とカチオン重合性有機化合物とを含有する樹脂組成物(例えば特開平2-28413号公報参照)。

[0004]

【発明が解決しようとする課題】しかしながら、光硬化性、特に光硬化時の硬化収縮に伴って造形物に反りや変形が生じることによる所望する形状・寸法からの乖離の回避と、得られる硬化物の機械的特性、特に耐衝撃性、靭性、耐折り曲げ性などの点で未だ充分満足できるものではなかった。従って本発明の目的は、光硬化性と得られる硬化物の機械的特性の両者において優れた光硬化性樹脂組成物を提供することにある。

[0005]

【課題を解決するための手段】本発明者は、カチオン重合性有機化合物と後記一般式(1)の特定のカチオン重合開始剤とを組み合せ、これにエラストマー粒子を配合することにより、前記両者の課題が解決できることを見出した。

【0006】すなわち、本発明は、次の成分(A)、(B) および(C):

(A) カチオン重合性有機化合物、(B) 下記一般式(1)

[0007]

【化2】

$$\begin{array}{c}
Y^{1} \\
X^{-} \\
S \xrightarrow{+} \\
Y_{2}
\end{array}$$

$$S \xrightarrow{R^{1} - C - R^{2}} \\
0$$
(1)

【0008】(式中、R¹は、その水素原子の1つまたはそれ以上がハロゲン原子またはアルキル基により置換されたp‐フェニレン基を示し、R²は、酸素原子またはハロゲン原子を含んでもよい炭化水素基を示し、Y¹およびY²は同一でも異なってもよい水素原子、ハロゲン原子、または酸素原子もしくはハロゲン原子を含んでもよい炭化水素基を示し、Xは1価のアニオンになりうる原子団を示す)で表される芳香族スルホニウム化合物、(C)平均粒子径10~700mのエラストマー粒子、を含有することを特徴とする光硬化性樹脂組成物を提供するものである。

[0009]

【発明の実施の形態】本発明の光硬化性樹脂組成物に用いる(A)カチオン重合性有機化合物〔以下「(A)成分」ともいう。」は、カチオン性光重合開始剤の存在下で光照射することにより重合反応や架橋反応を起こす有機化合物であり、例えばエポキシ化合物、オキセタン化合物、環状アセタール化合物、環状ラクトン化合物、チイラン化合物、チエタン化合物、ビニルエーテル化合物、エポキシ化合部とラクトンとの反応生成物であるスピロオルソエステル化合物、エチレン性不飽和化合物、環状エーテル化合物、環状チオエーテル化合物、ビニル化合物などを挙げることができる。

【0010】(A)成分として使用することのできるエボキシ化合物としては、例えばビスフェノール Aジグリシジルエーテル、ビスフェノールSジグリシジルエーテル、臭素化ビスフェノールAジグリシジルエーテル、臭素化ビスフェノールFジグリシジルエーテル、臭素化ビスフェノールFジグリシジルエーテル、エボキシノボラック樹脂、水添ビスフェノールAジグリシジルエーテル、水添ビスフェノールFジグリシジルエーテル、水添ビスフェノール Sジグリシジルエーテル、3、4-エボキシシクロへキシルメチルー3'、4'-エボキシシクロへキサンカルボキシレート、2-(3、4-エボキシ)シクロへキサンー5、5-スピロー3、4-エポキシ)シクロへキサンー

メタージオキサン、ビス(3.4-エポキシシクロヘキ シルメチル)アジペート、ビニルシクロヘキセンオキサ イド、4ービニルエポキシシクロヘキサン、ビス(3, 4-エボキシー6-メチルシクロヘキシルメチル) アジ ペート、3、4-エポキシー6-メチルシクロヘキシル・ -3', 4'-エポキシ-6'-メチルシクロヘキサンカ ルボキシレート、メチレンビス(3,4-エボキシシク ロヘキサン)、ジシクロペンタジエンジエポキサイド、 エチレングリコールのジ(3,4-エポキシシクロヘキ シルメチル) エーテル、エチレンピス(3,4-エボキ シシクロヘキサンカルボキシレート)、エポキシヘキサ ヒドロフタル酸ジオクチル、エポキシヘキサヒドロフタ ル酸ジー2-エチルヘキシル、1、4-ブタンジオール ジグリシジルエーテル、1,6-ヘキサンジオールジグ リシジルエーテル、グリセリントリグリシジルエーテ ル、トリメチロールプロパントリグリシジルエーテル、 ポリエチレングリコールジグリシジルエーテル、ポリプ ロピレングリコールジグリシジルエーテル類;エチレン グリコール、プロピレングリコール、グリセリンなどの 脂肪族多価アルコールに1種または2種以上のアルキレ ンオキサイドを付加することにより得られるポリエーテ ルポリオールのポリグリシジルエーテル類;脂肪族長鎖 二塩基酸のジグリシジルエステル類:脂肪族高級アルコ ールのモノグリシジルエーテル類;フェノール、クレゾ ール、ブチルフェノールまたはこれらにアルキレンオキ サイドを付加して得られるポリエーテルアルコールのモ ノグリシジルエーテル類;高級脂肪酸のグリシジルエス テル類: エポキシ化大豆油: エポキシステアリン酸ブチ ル;エポキシステアリン酸オクチル;エポキシ化アマニ 油:エポキシ化ポリブタジエンなどを例示することがで きる。

【0011】(A)成分として使用することのできる他 のカチオン重合性有機化合物としては、トリメチレンオ キシド、3、3ージメチルオキセタン、3、3ージクロ ロメチルオキセタン、3-エチル-3-フェノキシメチ ルオキセタン、ビス(3-エチル-3-メチルオキシ) ブタンなどのオキセタン類:テトラヒドロフラン、2. 3ージメチルテトラヒドロフランなどのオキソラン類; トリオキサン、1,3-ジオキソラン、1,3,6-ト リオキサンシクロオクタンなどの環状アセタール類: ア -プロピオラクトン、 ϵ -カプロラクトンなどの環状ラ クトン類; エチレンスルフィド、1,2-プロピレンス ルフィド、チオエピクロロヒドリンなどのチイラン類: 3. 3-ジメチルチエタンなどのチエタン類;エチレン グリコールジビニルエーテル、トリエチレングリコール ジビニルエーテル、トリメチロールプロパントリビニル エーテルなどのビニルエーテル類: エポキシ化合物とラ クトンとの反応によって得られるスピロオルソエステル。 類;ビニルシクロヘキサン、イソブチレン、ポリブタジ エンなどのエチレン性不飽和化合物類;上記の各化合物

の誘導体などを例示することができる。

【0012】これらのカチオン重合性有機化合物のうち、ビスフェノールAジグリシジルエーテル、ビスフェノールFジグリシジルエーテル、水添ビスフェノールAジグリシジルエーテル、水添ビスフェノールFジグリシジルエーテル、3、4-エポキシシクロヘキシルメチルー3'、4'-エポキシシクロヘキサンカルボキシレート、ビス(3、4-エポキシシクロヘキシルメチル)アジペート、1、4-ブタンジオールジグリシジルエーテル、1、6-ヘキサンジオールジグリシジルエーテル、グリセリントリグリシジルエーテル、トリメチロールプロパントリグリシジルエーテル、ネオペンチルグリコールジグリシジルエーテル、ポリエチレングリコールジグリシジルエーテル、ポリエチレングリコールジグリシジルエーテル、ポリアロピレングリコールジグリシジルエーテルが好ましい。

【0013】また、(A) 成分として特に好ましいカチオン重合性有機化合物は、3、4ーエポキシシクロヘキシルメチルー3、4'ーエポキシシクロヘキサンカルボキシレート、ビス(3、4ーエポキシシクロヘキシルメチル)アジペートなど、1分子中に2個以上の脂環式エポキシ基を有するエポキシ化合物であり、このエポキシ化合物が(A)成分中に50重量%以上の割合で含有されている場合には、得られる樹脂組成物のカチオン重合反応速度(硬化速度)が大きくなって造形時間の短縮化を図ることができると共に、硬化収縮率が小さくなって立体形状物の経時的変形を抑制することができる。

【0014】(A)成分として好適に使用できるカチオ ン重合性有機化合物の市販品としてはUVR-610 0, UVR-6105, UVR-6110, UVR-6 128、UVR-6200、UVR-6216(以上、 ユニオンカーバイド社製)、セロキサイド2021、セ ロキサイド2021P、セロキサイド2081、セロキ サイド2083、セロキサイド2085、セロキサイド 2000、セロキサイド3000、グリシドール、AO EX24、サイクロマーA200、サイクロマーM10 0、エポリードGT-300、エポリードGT-30 1、エポリードGT-302、エポリードGT-40 0、エポリード401、エボリード403(以上、ダイ セル化学工業(株)製)、エピコート828、エピコー ト812、エピコート1031、エピコート872、エ ピコートCT508 (以上、油化シェル (株) 製)、K RM-2100 KRM-2110 KRM-219 9, KRM-2400, KRM-2410, KRM-2 408, KRM-2490, KRM-2200, KRM -2720、KRM-2750(以上、旭電化工業 (株) 製), Rapi-Cure DVE-3、CHV E、PEPC(以上、ISP社製)、VECTOMER 2010、2020、4010、4020(以上、アニー ライドシグナル社製)などを挙げることができる。上記 のカチオン重合性化合物は、1種単独で、または2種以

上組み合せて(A)成分を構成することができる。 【0015】本発明の光硬化性樹脂組成物における (A)成分の含有割合は、組成物全体に対して、通常2 0~85重量%であり、好ましくは30~80重量%、 さらに好ましくは40~75重量%である。(A)成分 の含有割合が過小である場合には、得られる樹脂組成物 による立体形状物の寸法精度が低下すると共に、当該立 体形状物の経時的変形が生じやすくなる。一方、この含 有割合が過大である場合には、得られる樹脂組成物の光 硬化性が低下して造形効率の低下を招く。

【0016】本発明に用いられる(B)成分の芳香族スルホニウム化合物は、紫外線、電子線、X線、放射線、高周波などの活性エネルギー線の照射により、カチオン性光重合開始剤として作用する。

【0017】前記一般式(1)において、R1はその水 素原子の1つまたはそれ以上がハロゲン原子またはアル キル基により置換されたローフェニレン基である。例え ば、水素原子の1つまたはそれ以上がフッ素原子、塩素 原子、臭素原子、ヨウ素原子、メチル基、エチル基、プ ロピル基、イソプロピル基、ブチル基、イソブチル基、 ターシャリブチル基、ペンチル基、イソペンチル基、タ ーシャリペンチル基、ネオペンチル基、ヘキシル基、イ ソヘキシル基、ヘプチル基、オクチル基、2-エチルヘ キシル基、ノニル基、デシル基、ウンデシル基、ドデシ ル基、トリデシル基、イソトリデシル基、ミリスチル 基、パルミチル基、ステアリル基等により置換されたp -フェニレン基が挙げられる。これら置換基の数は1か ら4の範囲が好ましく、また場所は特に限定されない。 【0018】R²は酸素原子またはハロゲン原子を含ん でもよい炭化水素基を示す。例えば、アルキル基、ハロ ゲン化アルキル基、ヒドロキシアルキル基、アルコキシ 基、フェニル基、アルキルフェニル基、ハロゲン化フェ ニル基、フェノキシ基、ヒドロキシフェニル基、アルコ キシカルボニル基等が挙げられる。

【0019】前記アルキル基としては、メチル基、エチル基、プロビル基、イソプロピル基、ブチル基、イソペンチル基、ターシャリブチル基、ペンチル基、イソペンチル基、ターシャリペンチル基、ネオペンチル基、ヘキシル基、イソヘキシル基、ヘプチル基、オクチル基、2ーエチルヘキシル基、ノニル基、デシル基、ウンデシル基、ドデシル基、トリデシル基、イソトリデシル基、ミリスチル基、パルミチル基、ステアリル基等が挙げられる。また、これらの基の1つ以上の水素原子がフェニル基、アシル基で置換されていてもよい。

【0020】前記ハロゲン化アルキル基としては、前記 アルキル基の1つ以上の水素原子をハロゲン原子で置換 したものが挙げられる。

【0021】前記アルコキシ基としては、メトキシ基、エトキシ基、プロピルオキシ基、ブチルオキシ基、ペンチルオキシ基、ヘプチルオキシ基、

オクチルオキシ基、ノニルオキシ基、デシルオキシ基、 ウンデシルオキシ基、ドデシルオキシ基、トリデシルオ キシ基、ミリスチルオキシ基、パルミチルオキシ基、ス テアリルオキシ基等が挙げられる。

【0022】 ヒドロキシアルキル基、ハロゲン化アルキル基、ヒドロキシアルキル基、アルコキシ基、アルコキシカルボニル基においては炭素数1~12のものが好ましい。

【0023】また、前記炭化水素基がフェニル基を有するものにあっては、フェニル基中の1つ以上の水素原子がハロゲン原子、アルキル基、ヒドロキシアルキル基、アルコキシ基、水酸基、エステル基(アルコキシカルボニル基)、アシル基等で置換されていてもよく、これらの置換基中の1つ以上の水素原子がハロゲン原子、水酸基などで置換されていてもよい。これらのアルキル基、ヒドロキシアルキル基、アルコキシ基、水酸基、エステル基(アルコキシカルボニル基)、アシル基等は前述の基であってもよい。

【0024】Y¹、Y²は同一でも異なってもよい水素原子、ハロゲン原子、または酸素原子もしくはハロゲン原子を含んでもよい炭化水素基を示す。酸素原子またはハロゲン原子を含んでもよい炭化水素基にあっては、R²の項で記載した基であってよく、その他にポリオキシアルキレン基であってよい。Y¹、Y²の位置は特に限定されない。

【0025】Xは1価のアニオンになりうる原子団である。これらの中でもXとしては、 SbF_6 ⁻、 PF_6 ⁻、 AsF_6 ⁻、 BF_4 ⁻、 $SbC1_6$ ⁻、 $C1O_4$ ⁻、 CF_8SO_8 ⁻、 CH_3SO_8 ⁻、 FSO_8 ⁻、 F_2PO_2 ⁻、p-hルエンスルフォネート、カンファースルフォネート、ノナフルオロブタンスルフォネート、アダマンタンカルボキシレート、テトラアリールボレート等が合成上特に好ましいが、 SbF_6 ⁻が感度の面で特に好ましい。

【0026】一般式(1)で表される芳香族スルホニウ ム化合物として好ましいものは、4-(2-クロロー4) ーペンゾイルフェニルチオ)フェニルジフェニルスルホ ニウムヘキサフルオロアンチモネート、4-(2-20 ロー4ーベンゾイルフェニルチオ) フェニルビス (4-フルオロフェニル)スルホニウムヘキサフルオロアンチ モネート、4-(2-2ロロー4-ベンゾイルフェニル チオ)フェニルビス(4-2ロロフェニル)スルホニウ ムヘキサフルオロアンチモネート、4-(2-クロロー 4-ベンゾイルフェニルチオ)フェニルビス(4-メチ ルフェニル)スルホニウムヘキサフルオロアンチモネー ト、4-(2-クロロー4-ベンゾイルフェニルチオ) フェニルビス (4-(α-ヒドロキシエトキシ)フェニ ル) スルホニウムヘキサフルオロアンチモネート、4-ビス (4-フルオロフェニル) スルホニウムヘキサフル・ オロアンチモネート、4-(3-メチル-4-ベンゾイ

ルフェニルチオ)フェニルビス(4-フルオロフェニ ル) スルホニウムヘキサフルオロアンチモネート、4-(2-フルオロー4-ベンゾイルフェニルチオ)フェニ ルビス (4-フルオロフェニル) スルホニウムヘキサフ ルオロアンチモネート、フルオロフルオロ4-(2, 3.5.6-テトラメチル-4-ベンゾイルフェニルチ オ)フェニルビス(4-フルオロフェニル)スルホニウ ムヘキサフルオロアンチモネート、4-(2,6-ジク ロロー4-ベンゾイルフェニルチオ)フェニルビス(4 - フルオロフェニル) スルホニウムヘキサフルオロアン チモネート、4-(2,6-ジメチル-4-ベンゾイル フェニルチオ)フェニルビス(4-フルオロフェニル) スルホニウムヘキサフルオロアンチモネート、4-(2, 3ージメチルー4ーベンゾイルフェニルチオ)フ ェニルビス (4-フルオロフェニル) スルホニウムヘキ サフルオロアンチモネート、4-(2-メチルー4-ベ ンゾイルフェニルチオ)フェニルビス (4-クロロフェ ニル) スルホニウムヘキサフルオロアンチモネート、4 - (3-メチル-4-ベンゾイルフェニルチオ)フェニ ルビス (4-クロロフェニル) スルホニウムヘキサフル オロアンチモネート、4-(2-フルオロ-4-ベンゾ イルフェニルチオ)フェニルビス(4-クロロフェニ ル)スルホニウムヘキサフルオロアンチモネート、フル オロ4-(2, 3, 5, 6-テトラメチル-4-ベンゾ イルフェニルチオ)フェニルビス(4-クロロフェニ ル)スルホニウムヘキサフルオロアンチモネート、4-(2, 6-ジ/200-4-ベンゾイルフェニルチオ) フェニルビス (4-クロロフェニル) スルホニウムヘキサ フルオロアンチモネート、4-(2,6-ジメチルー4 ーベンゾイルフェニルチオ)フェニルビス(4-クロロ フェニル) スルホニウムヘキサフルオロアンチモネー ト、4-(2,3-ジメチル-4-ベンゾイルフェニル チオ)フェニルビス (4ークロロフェニル) スルホニウ ムヘキサフルオロアンチモネート、4-(2-クロロー 4-アセチルフェニルチオ)フェニルジフェニルスルホ ニウムヘキサフルオロアンチモネート、4-(2-クロ ロー4-(4-メチルベンゾイル)フェニルチオ)フェ ニルジフェニルスルホニウムヘキサフルオロアンチモネ ート、4-(2-クロロー4-(4-フルオロベンゾイ ル)フェニルチオ)フェニルジフェニルスルホニウムへ キサフルオロアンチモネート、4-(2-クロロ-4-(4-メトキシベンゾイル)フェニルチオ)フェニルジ フェニルスルホニウムヘキサフルオロアンチモネート、 【0027】4-(2-200-4-ドデカノイルフェ ニルチオ) フェニルジフェニルスルホニウムヘキサフル オロアンチモネート、4-(2-クロロ-4-アセチル フェニルチオ)フェニルビス(4-フルオロフェニル) スルホニウムヘキサフルオロアンチモネート、4-(2) -クロロー4-(4-メチルベンゾイル)フェニルチ オ) フェニルビス (4-フルオロフェニル) スルホニウ

ムヘキサフルオロアンチモネート、4-(2-クロロー 4-(4-フルオロベンゾイル)フェニルチオ)フェニ ルビス (4-フルオロフェニル) スルホニウムヘキサフ ルオロアンチモネート、4-(2-クロロ-4-(4-メトキシベンゾイル)フェニルチオ)フェニルビス (4 - フルオロフェニル) スルホニウムヘキサフルオロアン チモネート、4-(2-クロロ-4-ドデカノイルフェ ニルチオ) フェニルビス(4-フルオロフェニル)スル ホニウムヘキサフルオロアンチモネート、4-(2-2 ロロー4-アセチルフェニルチオ)フェニルビス(4-クロロフェニル)スルホニウムヘキサフルオロアンチモ ネート、4-(2-クロロ-4-(4-メチルベンゾイ ル)フェニルチオ)フェニルビス(4-クロロフェニ ル)スルホニウムヘキサフルオロアンチモネート、4-(2-200-4-(4-7) ルオロベンゾイル) フェニルチオ)フェニルビス (4ークロロフェニル) スルホニ ウムヘキサフルオロアンチモネート、4-(2-クロロ -4-(4-メトキシベンゾイル)フェニルチオ)フェ ニルビス (4-クロロフェニル) スルホニウムヘキサフ ルオロアンチモネート、4-(2-2ロロー4ードデカ ノイルフェニルチオ) フェニルピス (4-クロロフェニ ル)スルホニウムヘキサフルオロアンチモネート、

【0028】4-(2-クロロ-4-ベンゾイルフェニ ルチオ)フェニルジフェニルスルホニウムヘキサフルオ ロホスフェート、4-(2-クロロ-4-ベンゾイルフ ェニルチオ) フェニルジフェニルスルホニウムテトラフ ルオロボレート、4-(2-200-4-ベンゾイルフ ェニルチオ)フェニルジフェニルスルホニウムパークロ レート、4-(2-クロロー4-ベンゾイルフェニルチ オ)フェニルジフェニルスルホニウムトリフルオロメタ ンスルホネート、4-(2-クロロー4-ベンゾイルフ ェニルチオ)フェニルビス(4-フルオロフェニル)ス ルホニウムヘキサフルオロホスフェート、4-(2-ク ロロー4-ベンゾイルフェニルチオ)フェニルビス(4 ーフルオロフェニル) スルホニウムテトラフルオロボレ ート、4-(2-クロロー4-ベンゾイルフェニルチ オ)フェニルビス(4-フルオロフェニル)スルホニウ ムパークロレート、4-(2-クロロー4-ベンゾイル フェニルチオ) フェニルビス (4-フルオロフェニル) スルホニウムトリフルオロメタンスルホネート、4-(2-クロロー4-ベンゾイルフェニルチオ)フェニル ビス (4-フルオロフェニル) スルホニウムp-トルエ ンスルフォネート、4-(2-クロロー4-ベンゾイル フェニルチオ)フェニルビス(4-フルオロフェニル) スルホニウムカンファースルフォネート、4-(2-ク ロロー4-ベンゾイルフェニルチオ)フェニルビス(4 フルオロフェニル)スルホニウムノナフルオロブタン スルフォネード、4-(2-クロロー4-ベンゾイルフ ェニルチオ)フェニルビス(4-クロロフェニル)スル ホニウムヘキサフルオロホスフェート、4-(2-クロ ロー4ーベンゾイルフェニルチオ)フェニルビス(4ークロロフェニル)スルホニウムテトラフルオロボレート、4ー(2ークロロー4ーベンゾイルフェニルチオ)フェニルビス(4ークロロフェニル)スルホニウムパークロレート、4ー(2ークロロー4ーベンゾイルフェニルチオ)フェニルビス(4ークロロフェニル)スルホニウムトリフルオロメタンスルホネートなどが挙げられる。

【0029】本発明の光硬化性樹脂組成物における(B)成分の含有割合は、組成物全体に対して、通常0.1~10重量%であり、好ましくは0.2~5重量%、さらに好ましくは0.3~3重量%である。(B)成分の含有割合が過小である場合には、得られる樹脂組成物の光硬化性が低下し、十分な機械的強度を有する立体形状物を造形することができない。一方、この含有割合が過大である場合には、得られる樹脂組成物を光学的立体造形法に供する場合に、適当な光透過性を得ることができず硬化深さの制御が困難となり、得られる立体形状物の造形精度が低下する傾向がある。

【0030】本発明の光硬化性樹脂組成物に用いる (C) 平均粒子径が10nm~700nmであるエラス トマー粒子〔以下「 (C) 成分」ともいう。〕は、ポリ ブタジエン、ポリイソプレン、ブタジエン/アクリロニ トリル共重合体、スチレン/ブタジエン共重合体、スチ レン/イソプレン共重合体、エチレン/プロピレン共重 合体、エチレン/α-オレフィン系共重合体、エチレン /α-オレフィン/ポリエン共重合体、アクリルゴム、 ブタジエン/(メタ)アクリル酸エステル共重合体、ス チレン/ブタジエンブロック共重合体、スチレン/イソ プレンブロック共重合体などのエラストマー粒子を挙げ ることができ、またこれらエラストマー粒子を、メチル メタアクリレートボリマー、メチルメタアクリレート/ グリシジルメタアクリレート共重合体などで被覆したコ ア/シェル型の粒子を挙げることができる。エラストマ 一粒子は架橋構造を取っていてもよく、通常用いられて いる手段によって架橋することができる。この場合使用 される架橋剤としては、ジビニルベンゼン、エチレング リコールジ (メタ) アクリレート、ジアリルマレエー ト、トリアリルシアヌレート、トリアリルイソシアヌレ ート、ジアリルフタレート、トリメチロールプロパント リアクリレート、メタアクリル酸アリルなどが挙げられ

【0031】(C)成分として好適に使用できるエラストマー粒子としては、例えば、ポリブタジエン、ポリイソプレン、スチレン/ブタジエン共重合体、スチレン/イソプレン共重合体、エチレン/プロピレン共重合体、エチレン/αーオレフィン/ボリエン共重合体、アクリルゴム、ブタジエン/(メタ)アクリル酸エステル共重合体、スチレン/ブタジエンブロック共重合体、スチレン/イソプレン

ブロック共重合体をベース成分とするエラストマー粒子 を例示することができる。

【0032】またさらに、好適に使用できるコア/シェ ル型の粒子としては、ポリブタジエン、ポリイソプレ ン、スチレン/ブタジエン共重合体、スチレン/イソプ レン共重合体、エチレン/プロピレン共重合体、エチレ ン/αーオレフィン系共重合体、エチレン/αーオレフ ィン/ポリエン共重合体、アクリルゴム、ブタジエン/ (メタ) アクリル酸エステル共重合体、スチレン/ブタ ジエンブロック共重合体、スチレン/イソプレンブロッ ク共重合体などを部分架橋したコアに、メチルメタアク リレートポリマーで被覆したエラストマー粒子、メチル メタアクリレート/グリシジルメタアクリレート共重合 体で被覆した粒子などを例示することができる。なお、 コア/シェル型粒子の場合、コアの半径とシェルの厚み の比は通常1/2~1000/1、好ましくは1/1~ 200/1である(例えばコア半径350nm、シェル の厚み10nmでは、35/1)。

【0033】これら、エラストマー粒子の内、ポリブタ ジエン、ポリイソプレン、スチレン/ブタジエン共重合 体、スチレン/イソプレン共重合体、ブタジエン/(メ タ) アクリル酸エステル共重合体、スチレン/ブタジエ ンブロック共重合体、スチレン/イソプレンブロック共 重合体などを部分架橋したコアに、メチルメタアクリレ ートポリマーで被覆したエラストマー粒子、メチルメタ アクリレート/グリシジルメタアクリレート共重合体で 被覆した粒子が特に好ましい。これらのエラストマー粒 子は通常用いられている方法で作製することができ、例 えば、乳化重合法が挙げられる。この乳化重合法として は、例えば単量体成分を全量一括して仕込み重合する方 法、単量体成分の一部を重合した後、残部を連続的また は断続的に添加する方法、単量体成分を重合の始めから 連続的に添加する方法、あるいはシード粒子を用いる方 法などを採用することができる。

【0034】こうして得られるエラストマー粒子の平均粒子径は10nm~700nmである。10nm未満では得られる立体形状物の耐衝撃性が低下したり、樹脂液の粘度が上昇し、立体形状物の生産性や造形精度に影響を及ぼし、一方、700nmを超えると、十分に表面平滑な立体形状物が得られなかったり、造形精度が低下する。上記のようなコア/シェル型エラストマー粒子の市販品としては、例えば、レジナスボンドRKB(レジナス化成(株)製)、テクノMBS-61、MBS-69(以上、テクノポリマー(株)製)等を挙げることができ

る。これら(C)成分のエラストマー粒子は単独で、または2種以上組み合せて使用することができる。

【0035】本発明の光硬化性樹脂組成物における

(C)成分の含有割合は、組成物全体に対して、通常1~35重量%であり、好ましくは3~30重量%、特に好ましくは5~20重量%である。(C)成分の含有割合が過小である場合には、耐衝撃性が低下し、一方、この含有割合が過大である場合には、得られる立体形状物の造形精度が低下する傾向がある。

【0036】本発明の光硬化性樹脂組成物には、さらに(D)エチレン性不飽和モノマーを含有させるのが好ましい。(D)エチレン性不飽和モノマー〔以下「(D)成分」ともいう。〕は、エチレン性不飽和結合(C=C)を分子中に有する化合物であり、1分子中に1個のエチレン性不飽和結合を有する単官能モノマー、および1分子中に2個以上のエチレン性不飽和結合を有する多官能モノマーを挙げることができる。

【0037】(D)成分として好適に使用できる単官能 性モノマーとしては、例えばイソボルニルオキシエチル (メタ) アクリレート、イソボルニル (メタ) アクリレ ート、2-エチルヘキシル(メタ)アクリレート、エチ ルジエチレングリコール (メタ) アクリレート、ラウリ ル(メタ)アクリレート、ジシクロペンタジエン(メ タ) アクリレート、ジシクロペンテニルオキシエチル (メタ) アクリレート、ジシクロペンテニル (メタ) ア クリレート、2ーテトラクロロフェノキシエチル (メ タ) アクリレート、テトラヒドロフルフリル (メタ) ア クリレート、テトラブロモフェニル (メタ) アクリレー ト、2-テトラブロモフェノキシエチル (メタ) アクリ レート、2-トリクロロフェノキシエチル (メタ) アク リレート、トリプロモフェニル (メタ) アクリレート、 **2ートリブロモフェノキシエチル(メタ)アクリレー** ト、2-ヒドロキシエチル (メタ) アクリレート、2-ヒドロキシプロピル (メタ) アクリレート、フェノキシ エチル (メタ) アクリレート、ブトキシエチル (メタ) アクリレート、ペンタクロロフェニル (メタ) アクリレ ート、ペンタブロモフェニル (メタ) アクリレート、ポ リエチレングリコールモノ (メタ) アクリレート、ポリ プロピレングリコールモノ (メタ) アクリレート、ボル ニル(メタ)アクリレート、メチルトリエチレンジグリ コール(メタ)アクリレート、および下記一般式(2) ~(4)で表される化合物を例示することができる。

[0038]

【化3】

$$CH_{2} = C - C - O(R^{4}O)_{r}$$

$$CH_{2} = C - C (O - R^{6} - C)_{q} - O - CH_{2}$$

$$CH_{2} = C - C (O - R^{6} - C)_{q} - O - CH_{2}$$

$$CH_{2} = C - C (O - R^{6} - C)_{q} - O - CH_{2} - CH_{3} - CH_{4}$$

$$CH_{2} = C - C (O - R^{6} - C)_{q} - O - CH_{2} - CH_{3} - CH_{4} - CH_{4} - CH_{5} - CH_{5}$$

【0039】(上式中、R®はそれぞれ独立して水素原 子またはメチル基を示し、R4は炭素数2~6、好まし くは2~4のアルキレン基を示し、R5は水素原子また は炭素数1~12、好ましくは1~9のアルキル基を示 し、R6は炭素数2~8、好ましくは2~5のアルキレ ン基を示す。rは0~12、好ましくは1~8の整数で あり、qは1~8、好ましくは1~4の整数である。) 【0040】これらの単官能性モノマーうち、イソボル ニル(メタ)アクリレート、ラウリル(メタ)アクリレ ート、フェノキシエチル (メタ) アクリレートが特に好 ましい。これらの単官能性モノマーの市販品としては、 例えばアロニックスM-101、M-102、M-11 1, M-113, M-117, M-152, TO-12 10 (以上、東亞合成 (株) 製)、KAYARAD T C-110S、R-564、R-128H(以上、日本 化薬(株))、ビスコート192、ビスコート220、 ビスコート2311HP、ビスコート2000、ビスコ ート2100、ビスコート2150、ビスコート8F、 ビスコート17F(以上、大阪有機化学工業(株)製) などを挙げることができる。

【0041】(D)成分として好適に使用できる多官能性モノマーとしては、例えばエチレングリコールジ(メタ)アクリレート、ジシクロペンテニルジ(メタ)アクリレート、ドリエチレングリコールジアクリレート、トリエチレングリコールジ(メタ)アクリレート、トリングリコールジ(メタ)アクリレート、トリス(2ーヒドロキシエチル)イソシアヌレート・リス(2ーヒドロキシートングリンート、カプロラクトン変性トリス(2ーヒドロキシエチル)イソシアヌレートトリ(メタ)アクリレート、トリメチロールプロパントリ(メタ)アクリレート、エチレンオキシド(以下「EO」という。)変性トリメチロールプロパントリトリ(メタ)アクリレート、プロピレンオキシド(以下「EO」という。)変性トリメチロールプロパントリ

(メタ) アクリレート、トリプロピレングリコールジ (メタ) アクリレート、ネオペンチルグリコールジ (メ タ) アクリレート、ビスフェノールAジグリシジルエー テルの両末端(メタ)アクリル酸付加物、1,4-ブタ ンジオールジ (メタ) アクリレート、1,6-ヘキサン ジオールジ(メタ)アクリレート、ペンタエリスリトー ルトリ (メタ) アクリレート、ペンタエリスリトールテ トラ (メタ) アクリレート、ポリエステルジ (メタ) ア クリレート、ポリエチレングリコールジ (メタ) アクリ レート、ジペンタエリスリトールヘキサ (メタ) アクリ レート、ジペンタエリスリトールペンタ (メタ) アクリ レート、ジペンタエリスリトールテトラ (メタ) アクリ レート、カプロラクトン変性ジペンタエリスリトールへ キサ (メタ) アクリレート、カプロラクトン変性ジベン タエリスリトールペンタ (メタ) アクリレート、ジトリ メチロールプロパンテトラ (メタ) アクリレート、EO 変性ビスフェノールAジ (メタ) アクリレート、PO変 性ビスフェノールAジ (メタ) アクリレート、EO変性 水添ビスフェノールAジ(メタ)アクリレート、PO変 性水添ビスフェノールAジ (メタ) アクリレート、EO 変性ビスフェノールドジ (メタ) アクリレート、フェノ ールノボラックポリグリシジルエーテルの (メタ) アク リレートなどを例示することができる。

【0042】これらの多官能性モノマーの市販品としては、例えばSA1002(以上、三菱化学(株)製)、ビスコート195、ビスコート230、ビスコート260、ビスコート215、ビスコート310、ビスコート214HP、ビスコート295、ビスコート300、ビスコート360、ビスコート6PT、ビスコート400、ビスコート700、ビスコート540、ビスコート3000、ビスコート3700(以上、大阪有機化学工業(株)製)、カヤラッドR-526、HDDA、NPGDA、TPGDA、MANDA、R-551、R-712、R-604、R-684、PET-30、GPO-303、TMPTA、THE-330、DPHA、D

PHA-2H, DPHA-2C, DPHA-2I, D-310, D-330, DPCA-20, DPCA-3 0, DPCA-60, DPCA-120, DN-007 5, DN-2475, T-1420, T-2020, T -2040, TPA-320, TPA-330, RP-1040, RP-2040, R-011, R-300, R-205 (以上、日本化薬 (株) 製)、アロニックス M=210, M=220, M=233, M=240, M-215、M-305、M-309、M-310、M-315 M-325 M-400 M-6200 M-6400(以上、東亞合成(株)製)、ライトアクリレ -NBP-4EA, BP-4PA, BP-2EA, BP -2PA、DCP-A(以上、共栄社化学(株)製)、 ニューフロンティアBPE-4、BR-42M、GX-8345(以上、第一工業製薬(株)製)、ASF-4 00(以上、新日鐵化学(株)製)、リポキシSP-1 506、SP-1507、SP-1509、VR-7 7、SP-4010、SP-4060(以上、昭和高分 子(株)製)、NKエステルA-BPE-4(以上、新 中村化学工業(株)製)などを挙げることができる。

【0043】上記の単官能モノマーおよび多官能モノマーは、各々1種単独でまたは2種以上組み合せるか、あるいは単官能モノマーの少なくとも1種と多官能モノマーの少なくとも1種とを組み合せて(D)成分を構成することができるが、(D)成分中には3官能以上、即ち1分子中に3個以上のエチレン性不飽和結合を有する多官能モノマーが60重量%以上の割合で含有されていることが好ましい。この3官能以上の多官能モノマーのさらに好ましい含有割合は70重量%以上であり、特に好ましくは80重量%以上、最も好ましくは100重量%である。3官能以上の多官能モノマーの含有割合が60重量%未満であると、得られる樹脂組成物の光硬化性が低下すると共に、造形される立体形状物の経時的変形が生じやすくなることがある。

【0044】かかる3官能以上の多官能モノマーとしては、上記に例示されたトリ(メタ)アクリレート化合物、デトラ(メタ)アクリレート化合物、ベンタ(メタ)アクリレート化合物、ヘキサ(メタ)アクリレート化合物の中から選択することができ、これらのうち、トリメチロールプロパントリ(メタ)アクリレート、ジベンタエリスリトールヘキサ(メタ)アクリレート、ジベンタエリスリトールペンタ(メタ)アクリレート、ジベンタエリスリトールペンタ(メタ)アクリレート、ジトリメチロールプロパンテトラ(メタ)アクリレートが特に好ましい。

【0045】本発明の光硬化性樹脂組成物における

(D)成分の含有割合は、組成物全体に対して、通常5~45重量%であり、好ましくは7~35重量%、さらに好ましくは10~25重量%でである。(D)成分の含有割合が過小である場合には、得られる樹脂組成物の

光硬化性が低下し、機械的強度も低下する傾向がある。 一方、この含有割合が過大である場合には、得られる樹脂組成物が光硬化により収縮しやすいものとなり、また、得られる立体形状物について、耐熱性、耐湿性などが低下する傾向がある。

【0046】本発明の光硬化性樹脂組成物にはさらに(E)ラジカル性光重合開始剤を含有させるのが好ましい。(E)ラジカル性光重合開始剤〔以下「(E)成分」ともいう。〕は、光などのエネルギー線を受けることにより分解し、発生するラジカルによって(D)成分のラジカル重合反応を開始させる化合物である。

【0047】(E)成分として使用することのできるラ ジカル性光重合開始剤の具体例としては、例えばアセト フェノン、アセトフェノンベンジルケタール、アントラ キノン、1-(4-イソプロピルフェニル)-2-ヒド ロキシー2ーメチルプロパンー1ーオン、カルバゾー ル、キサントン、4-クロロベンゾフェノン、4,4' ージアミノベンゾフェノン、1,1ージメトキシデオキ シベンゾイン、3、3'ージメチルー4ーメトキシベン ゾフェノン、チオキサントン系化合物、2-メチル-1 -[4-(メチルチオ)フェニル]-2-モルフォリノ ープロパンー2ーオン、2ーベンジルー2ージメチルア ミノー1ー(4ーモルフォリノフェニル)ーブタンー1 ーオン、トリフェニルアミン、2,4,6ートリメチル ベンゾイルジフェニルホスフィンオキサイド、ビス ーメチルペンチルフォスフィンオキサイド、ベンジルジ メチルケタール、1-ヒドロキシシクロヘキシルフェニ ルケトン、2ーヒドロキシー2ーメチルー1ーフェニル プロパンー1-オン、フルオレノン、フルオレン、ベン ズアルデヒド、ベンゾインエチルエーテル、ベンゾイン プロビルエーテル、ベンゾフェノン、ミヒラーケトン、 3-メチルアセトフェノン、3,3',4,4'-テトラ (t - ブチルパーオキシカルボニル) ベンゾフェノン (BTTB)、およびBTTBとキサンテン、チオキサ ンテン、クマリン、ケトクマリンその他の色素増感剤と の組み合せなどを挙げることができる。これらのうち、 ベンジルジメチルケタール、1-ヒドロキシシクロヘキ シルフェニルケトン、2.4.6-トリメチルベンゾイ ルジフェニルホスフィンオキサイド、2-ベンジル-2 ージメチルアミノー1ー(4ーモルフォリノフェニル) ーブタンー1ーオンなどが特に好ましい。上記のラジカ ル性光重合開始剤は、1種単独でまたは2種以上組み合 せて(E)成分を構成することができる。

【0048】本発明の光硬化性樹脂組成物における

(E)成分の含有割合は、組成物全体に対して、通常 O.01~10重量%であり、好ましくは0.1~8重 量%である。(E)成分の含有割合が過小である場合に は、得られる樹脂組成物のラジカル重合反応速度(硬化 速度)が低くなって造形に時間を要したり、解像度が低 下したりする傾向がある。一方、(E)成分の含有割合が過大である場合には、過剰量の重合開始剤が樹脂組成物の硬化特性をかえって低下させたり、立体形状物の耐湿性や耐熱性に悪影響を及ぼすことがある。

【0049】本発明の光硬化性樹脂組成物には、さらに (F) 分子中に1個以上の水酸基を有するポリエーテル ボリオールを含有させることもできる。(F) ボリエー テルポリオール〔以下「(F)成分」ともいう。〕は、 樹脂組成物の光硬化性、光造形により得られる立体形状 物の形状安定性(経時的変形の抑制性能)および形状安 定性(機械的特性の経時的変化の抑制性能)を発現させ るために含有される成分である。(F)成分として使用 されるポリエーテルボリオールは、好ましくは1分子中 に3個以上、さらに好ましくは1分子中に3~6個の水 酸基を有するものである。1分子中に有する水酸基の数 が3個未満のポリエーテルポリオール(ポリエーテルジ オール)を使用すると、光硬化性の向上効果が減少し、 また、得られる立体形状物の機械的特性、特に弾性率が 低下する傾向がある。一方、1分子中に6個を超えるポ リエーテルポリオールを含有させる場合には、得られる 立体形状物の伸びが低下する傾向が見られるとともに耐 湿性に問題を生じる傾向がある。

【0050】かかる(F)成分としては、例えば、トリ メチロールプロパン、グリセリン、ペンタエリスリトー ル、ソルビトール、スクロース、クオドロールなどの3 価以上の多価アルコールを、エチレンオキシド(E 〇)、プロピレンオキシド(PO)、ブチレンオキシ ド、テトラヒドロフランなどの環状エーテル化合物で変 性することにより得られるボリエーテルポリオールを挙 げることができ、具体的には、EO変性トリメチロール プロパン、PO変性トリメチロールプロパン、テトラヒ ドロフラン変性トリメチロールプロパン、EO変性グリ セリン、PO変性グリセリン、テトラヒドロフラン変性 グリセリン、EO変性ペンタエリスリトール、PO変性 ペンタエリスリトール、テトラヒドロフラン変性ペンタ エリスリトール、EO変性ソルビトール、PO変性ソル ビトール、EO変性スクロース、PO変性スクロース、 EO変性スクロース、EO変性クオドールなどを例示す ることができ、これらのうち、EO変性トリメチロール プロパン、PO変性トリメチロールプロパン、PO変性 グリセリン、PO変性ソルビトールが好ましい。

【0051】(F)成分として使用するボリエーテルボリオールの分子量は、100~2,000であることが好ましく、さらに好ましくは160~1,000である。分子量が過小なポリエーテルボリオールを(F)成分として使用すると、得られる樹脂組成物によっては、形状安定性および物性安定性を有する立体形状物を得ることが困難となることがある。一方、分子量が過大なポリエーテルポリオールを(F)成分として使用すると、得られる樹脂組成物の粘度が過大となり、光造形により

得られる立体形状物の弾性率が低下する恐れがある。

【0052】(F) 成分として使用できるポリエーテルポリオールの市販品としては、サンニックスTP-400、サンニックスGP-600、サンニックスGP-1000、サンニックスGP-750、サンニックスGP-250、サンニックスGP-400、サンニックスGP-250、サンニックスGP-400、サンニックスGP-600(以上、三洋化成(株)製)、TMP-3G1ycol、PNT-4Glycol、EDA-P-4、EDA-P-8(以上、日本乳化剤(株)製)、G-300、G-400、G-700、T-400、EDP-450、SP-600、SC-800(以上、旭電化工業(株)製)などを挙げることができる。上記のポリエーテルポリオールは、1種単独で、または2種以上組み合せて(F) 成分を構成することができる。

【0053】本発明の光硬化性樹脂組成物における

(F)成分の含有割合は、組成物全体に対して、通常1~35重量%であり、好ましくは3~30重量%、特に好ましくは5~25重量%である。(F)成分の含有割合が過小である場合には、得られる樹脂組成物の光硬化性の向上効果が減少し、また、当該樹脂組成物の光硬化は形状安定性および物性安定性が低下する傾向がある。一方、(F)成分の含有割合が過大である場合にも、得られる樹脂組成物の光硬化性が低下し、光造形により得られる立体形状物の弾性率が低下する傾向がある。

【0054】本発明の光硬化性樹脂組成物には、本発明 の効果を阻害しない範囲において、上記以外の任意成分 として、水、光増感剤(重合促進剤)、反応性希釈剤な どを含有させることができる。光増感剤としては、トリ エタノールアミン、メチルジエタノールアミン、トリエ チルアミン、ジエチルアミンなどのアミン系化合物:チ オキサントン、チオキサントンの誘導体、アントラキノ ン、アントラキノンの誘導体、アントラセン、アントラ センの誘導体、ペリレン、ペリレンの誘導体、ベンゾフ ェノン、ベンゾインイソプロピルエーテルなどが、また 反応性希釈剤としては、ビニルエーテル類、ビニルスル フィド類、ビニルウレタン類、ウレタンアクリレート 類、ビニルウレア類などが挙げられる。水の含有量は全 樹脂組成物100重量%に対して、0.1~2重量%で ある事が感度の安定性の点で好ましい。水の含有量が 0.1重量%未満では、樹脂の感度が経時変化し易く、 安定な造形を行うことが難しくなる傾向がある。また、 水の含有量が2%を超えると、硬化物の弾性率が低下す ることがある。

【0055】また本発明の光硬化性樹脂組成物には、本発明の目的、効果を損なわない範囲において、その他の任意成分として各種の添加剤が含有されていてもよい。かかる添加剤としては、エポキシ樹脂、ボリアミド、ポリアミドイミド、ボリウレタン、ポリブタジエン、ボリークロロプレン、ポリエーテル、ポリエステル、スチレンーブタジエンブロック共重合体、石油樹脂、キシレン樹

脂、ケトン樹脂、セルロース樹脂、フッ素系オリゴマー、シリコーン系オリゴマー、ポリスルフィド系オリゴマーなどのボリマーあるいはオリゴマー:フェノチアジン、2.6ージーセーブチルー4ーメチルフェノールなどの重合禁止剤:重合開始助剤:レベリング剤:濡れ性改良剤:界面活性剤:可塑剤:紫外線吸収剤:シランカップリング剤;無機充填剤:顔料:染料などを挙げることができる。本発明の光硬化性樹脂組成物は、上記成分を均一に混合することによって製造することができる。このようにして得られる光硬化性樹脂組成物の粘度(25℃)は、50~2、000mPa・sであることが好ましく、さらに好ましくは70~1、500mPa・sである。

【0056】以上のようにして得られる本発明の光硬化性液状樹脂組成物は、光学的立体造形法における光硬化性液状樹脂物質として好適に使用される。すなわち、本発明の光硬化性樹脂組成物に対して、可視光、紫外光、赤外光等の光を選択的に照射して硬化に必要なエネルギーを供給する光学的立体造形法により、所望の形状の立体形状物を製造することができる。

【0057】光硬化性樹脂組成物に光を選択的に照射す る手段としては、特に制限されるものではなく、種々の 手段を採用することができる。例えば、レーザー光、あ るいはレンズ、ミラーなどを用いて得られた収束光等を 走査させながら組成物に照射する手段、所定のパターン の光透過部を有するマスクを用い、このマスクを介して 非収束光を組成物に照射する手段、多数の光ファイバー を束ねてなる導光部材を用い、この導光部材における所 定のパターンに対応する光ファイバーを介して光を組成 物に照射する手段等を採用することができる。また、マ スクを用いる手段においては、マスクとして、液晶表示 装置と同様の原理により、所定のパターンに従って、光 透過領域と光不透過領域とよりなるマスク像を電気光学 的に形成するものを用いることもできる。以上におい て、目的とする立体形状物が微細な部分を有するものま たは高い寸法精度が要求されるものである場合には、組 成物に選択的に光を照射する手段として、スポット径の 小さいレーザー光を走査する手段を採用することが好ま しい。なお、容器内に収容されている樹脂組成物におけ る光の照射面(例えば収束光の走査平面)は、当該樹脂 組成物の液面、透光性容器の器壁との接触面の何れであ ってもよい。樹脂組成物の液面または器壁との接触面を 光の照射面とする場合には、容器の外部から直接または 器壁を介して光を照射することができる。

【0058】前記の光学的立体造形法においては、通常、樹脂組成物の特定部分を硬化させた後、光の照射位置(照射面)を、既硬化部分から未硬化部分に連続的にまたは段階的に移動させることにより、硬化部分を積層させて所望の立体形状とする。ここで、照射位置の移動は種々の方法によって行うことができ、例えば光源、樹

脂組成物の収容容器、樹脂組成物の既硬化部分の何れかを移動させたり当該容器に樹脂組成物を追加供給するなどの方法を挙げることができる。前記の光学的立体造形法の代表的な一例を説明すると、収容容器内において昇降自在に設けられた支持ステージを樹脂組成物の液面から微小量降下(沈降)させることにより、当該支持ステージ上に樹脂組成物を供給してその薄層(1)を形成する。次いで、この薄層(1)に対して選択的に光を照射することにより、固体状の硬化樹脂層(1)を形成する。次いで、この硬化樹脂層(1)上に光硬化性樹脂組成物を供給してその薄層(2)を形成し、この薄層

(2)に対して選択的に光照射することにより、前記硬化樹脂層(1)上にこれと連続して一体的に積層するよう新しい硬化樹脂層(2)を形成する。そして、光照射されるパターンを変化させながら或いは変化させずに、この工程を所定回数繰り返すことにより、複数の硬化樹脂層(n)が一体的に積層されてなる立体形状物が造形される。

【0059】このようにして得られる立体形状物を収容 容器から取り出し、その表面に残存する未反応の樹脂組 成物を除去した後、必要に応じて洗浄する。ここで、洗 浄剤としては、イソプロピルアルコール、エチルアルコ ールなどのアルコール類に代表されるアルコール系有機 溶剤;アセトン、酢酸エチル、メチルエチルケトンなど に代表されるケトン系有機溶剤;テルペン類に代表され る脂肪族系有機溶剤;低粘度の熱硬化性樹脂および光硬 化性樹脂を挙げることができる。なお、表面平滑性の良 好な立体形状物を製造する場合には、前記熱硬化性樹脂 または光硬化性樹脂を使用して洗浄することが好まし く、この場合には、洗浄に使用した硬化性樹脂の種類に 応じて、熱照射または光照射によるポストキュアーを行 う必要がある。なお、ポストキュアーは、表面の樹脂を 硬化させるだけでなく、立体形状物の内部に残存するこ とのある未反応の樹脂組成物をも硬化させることができ るので、有機溶剤により洗浄した場合にもポストキュア ーを行うことが好ましい。

【0060】このようにして得られる立体形状物は、機械的強度および寸法精度などが高く、耐熱性にも優れている。また、当該立体形状物は、形状安定性および物性安定性に優れ、機械部品の試作品などとして用いた場合に優れた耐衝撃性と耐折り曲げ性を示し、好適に使用することができる。さらに、立体形状物の表面強度および耐熱性を向上させるためには、洗浄処理を施した後に、熱硬化性または光硬化性のハードコート材を使用することが好ましい。かかるハードコート材としては、アクリル樹脂、エポキシ樹脂、シリコーン樹脂などからなる有機コート材、あるいは無機ハードコートを使用することができ、これらのハードコート材は、1種単独でまたは2種以上組み合せて使用することができる。

【0061】本発明の組成物は上述したように光学的立

体造形用として有用であるほか、硬化物が力学的強度に 優れているなどのため、プラスチック、各種フィルム、 木材、陶磁器、ガラス、通信用石英ファイバー、紙、金 属、飲料用缶、繊維等の被覆材料、光学的立体造形用樹 脂、半導体用封止剤、半導体用接着剤、アンダーフィル 剤、光学用接着剤、印刷板材料等として有用である。 【0062】

【実施例】以下、本発明の実施例を説明するが、本発明 はこれら実施例に限定されるものではない。

【0063】実施例1

表1に示す配合処方に従って、3、4-エポキシシクロ ヘキシルメチルー3',4'-エポキシシクロヘキサン カルボキシレート「UVR-6110」(ユニオンカー バイト社製) 25重量部と、ビス(3, 4-エポキシシ クロヘキシルメチル) アジペート「UVR-6199」 (ユニオンカーバイト社製)30重量部と、4-(2-クロロー4ーベンゾイルフェニルチオ)フェニルビス (4-フルオロフェニル) スルホニウムヘキサフルオロ アンチモネート 2重量部と、トリメチロールプロパン トリアクリレート「ビスコートTMP-3A」(大阪有 機化学工業(株)製)8重量部と、ジペンタエリスリト ールヘキサアクリレート「カヤラッドDPHA」(日本 化薬(株)製)5重量部と、1-ヒドロキシシクロヘキ シルフェニルケトン「イルガキュアー184」チバスペ シャリティーケミカルズ(株)製)2重量部と、コア部 に部分架橋スチレン/ブタジエン共重合体、シェルにメ タクリル酸メチル/グリシジルメタクリレートを持つ平 均粒子径50 n mのエラストマー粒子(レジナス化成 (株) 製レジナスボンドRKB) 18重量部と、蒸留水 1重量部と、ポリオキシプロピレングリセリルエーテル 「サンニックスGP-400」(三洋化成工業(株) 製)9重量部、とを撹拌容器内に仕込み、60℃で3時 間撹拌することにより、均一な液状組成物(本発明の樹 脂組成物)を得た。

【0064】実施例2~5

表1に示す配合処方に従って、実施例1と同様に攪拌容器内に仕込み、60℃で3時間攪拌することにより、均一な液状組成物(本発明の樹脂組成物)を得た。

感度変化率= | Ec1-Ec0 | ÷Ec0×100 (%)

【0071】硬化物弹性率

積層膜厚を200μmとし、硬化深度300μmが得られる走査速度でJISK7171に記された形状の試験片(長さ150mm、幅10mm、厚さ4mm)を造形した。造形物を洗浄後、120℃の恒温槽中に2時間放置した後、室温に放冷した。この試験片を用いて支点間距離65mm、曲げ速度2mm/分の条件で曲げ試験を行った。試験は3回行い、各試験片の応力曲線の接線から弾性率を算出してその平均値を硬化物の弾性率とじた

【0072】<u>Izod衝撃強度</u>

【0065】比較例1

B成分として4-(2-クロロ-4-ベンゾイルフェニルチオ)フェニルビス(4-フルオロフェニル)スルホニウムヘキサフルオロアンチモネートの代わりにフェニルチオフェニルジフェニルスルホニウムヘキサフルオロアンチモネートを用いた以外は、実施例1と同様にして液状組成物(本発明外の樹脂組成物)を得た。

【0066】比較例2

必須C成分であるコア部に部分架橋スチレン/ブタジエン共重合体、シェルにメタクリル酸メチル/グリシジルメタクリレートを持つ平均粒子径50nmのエラストマー粒子を除いた以外は、実施例2と同様にして液状組成物(本発明外の樹脂組成物)を得た。

【0067】比較例3

表1に示される割合で必須A成分であるカチオン重合性 有機化合物、および必須B成分である一般式(1)で現 わされる芳香族スルホニウム化合物を含まない樹脂組成 物を、実施例1と同様にして混合して、液状組成物(本 発明外の樹脂組成物)を得た。

【0068】<樹脂組成物の評価>実施例1~4、及び 比較例1~3により得られた樹脂組成物の各々につい て、下記の評価方法に従って各物性を測定した。

【0069】臨界感度(Ec)

波長355nmの紫外線レーザーを搭載した光造形装置「ソリッドクリエーターSCS300P」(ソニー(株)製)を使用し、照射面(液面)におけるレーザースポット径を200μm、レーザーパワー100mWの条件でレーザーを走査した。走査速度を100mm/秒から1000mm/秒と変化させ、硬化した樹脂の断面を顕微鏡で観察して硬化深度を求めた。走査速度に対する硬化深度の関係を求め、硬化深度が0となる走査速度を外挿法で求め、そのときの照射エネルギーを臨界感度(Ec)と定義した。

【0070】<u>感度変化率</u>

調製直後の樹脂組成物の臨界感度をEc0とし、この樹脂組成物を温度23℃、湿度50%の高温高湿条件で30日放置した後、再度測定した臨界感度をEc1とした。下記式より感度変化率を求めた。

積層膜厚を200μmとし、硬化深度300μmが得られる走査速度でJISK7110に記された形状の試験片(長さ63.5mm、幅12.7mm、厚さ6.4mm)を造形した。造形物を洗浄後、120℃の恒温槽中に2時間放置した後、室温に放冷した。この試験片にフライス盤を用いて深さ2.5mmのノッチを入れた。東測精密工業(株)製アイゾット衝撃試験機モデルCITー401を用いて、振り上げ角150度、20kg重ーcmの条件で測定した。測定は10回行い、その平均値を算出して硬化物のIzod衝撃強度とした。

【0073】 反り量

積層膜厚を200μmとし、硬化深度300μmが得られる走査速度で長さ150mm、幅150mm、厚さ3mmの平板を造形した。この平板を平らな面に起き、温度23℃、湿度50%の部屋に1週間放置した。1週間後に平板の四隅が平らな面から浮きあがる高さを計測し、その平均値を反り量と定義した。

【0074】耐熱性

積層膜厚を200μmとし、硬化深度300μmが得られる走査速度でJISK7191に記された形状の試験片(長さ150mm、幅4mm、厚さ10mm)を造形した。造形物を洗浄後、120℃の恒温槽中に2時間放置した後、室温に放冷した。この試験片をヤスダ精機製耐熱性評価試験機モデルHD-PC3を用い、JISK7191に記されたエッジワイズ法で荷重18.5kg/cm²の条件で評価し、荷重たわみ温度をもとめた。

【0075】得られた光硬化性樹脂組成物の配合処方を表1に、それらの組成物又はその硬化物の物性についての評価結果を表2に示す。

[0076]

【表1】

							(重量	(部)		
成分	実施 例						比较网			
	1	2	3	4	5	1	2	3		
A-1	38	52.5	40	35		38	52. 5			
A-2	30				30	30				
A-3		18			22		18			
A-4			28	17	10					
A-5				26						
A-6				10						
B-1	2		2. 5	1. 5	2					
B-2		2. 5					2. 5			
B-3						2				
C-1	5	5	5	10	10	5		20		
D-1	8	- 8			12	8	8	30		
D-2	5	5	7			5	5	15		
D-3			5		3			20		
E-1	2	1. 5	1. 5		1	2	1. 5	2		
E-2		0. 5					0. 5			
F-1	9	6			10	9	6	12		
F-2			10							
G-1	1	1	1	0. 5		1	1	1		

【0077】 【表2】

			実施例					比較例		
		1	2	3	4	5	1	2	3	
臨界感度(Ec)	(ml/cm²)	9.5	17.0	11.2	21.1	19.8	44.3	13.5	3.2	
感度変化率	(%)	2.1	2.9	1.8	4.7	12.1	2.0	4.9	3.0	
硬化物弹性率	(MPa)	2500	3000	2800	2000	1800	2300	3300	3500	
Izod衝擊強度	(J/m)	45	43	35	38	62	41	17	6	
反り量	(mm)	0	0.2	0.1	0	0	2. 2	0.5	11.4	

【0078】A-1:3,4-xポキシシクロヘキシルメチルー3',4'-xポキシシクロヘキサンカルボキシレート「UVR-6110」(ユニオンカーバイト社製)

A-2: ビス(3, 4-エポキシシクロヘキシルメチル) アジペート「UVR-6199」(ユニオンカーバイト社製)

A-3: ブタンジオールジグリシジルエーテル「アラル ダイトDY-022」(チバスペシャリティーケミカル ズ社製)

A-4: ネオペンチルグリコールジグリシジルエーテル 「エポライト1500NP」(共栄社化学(株)製)

A-5:1,4-ピス[(3-エチル-3-オキセタニルメトキシ)メチル]ベンゼン「アロニックスXDO」 (東亞合成(株)製)

A-6: エポキシ変性ポリブタジエン「エポリードPB 3600」(ダイセル化学工業(株)製)

B-1:4-(2-クロロ-4-ベンゾイルフェニルチオ)フェニルビス(4-フルオロフェニル)スルホニウムへキサフルオロアンチモネート

ルール Bー2:4ー(2ークロロー4ーベンゾイルフェニルチオ)フェニルジフェニルスルホニウムヘキサフルオロアンチモネート

B-3:フェニルチオフェニルジフェニルスルホニウム ヘキサフルオロアンチモネート

C-1: コア/シェル型エラストマー粒子 (レジナス化成 (株) 製レジナスボンドRKB)

D-1:トリメチロールプロパントリアクリレート

D-2: ジペンタエリスリトールヘキサアクリレート

D-3: ビスフェノール A ジグリシジルエーテルのアクリル酸付加物

E-1:1-ヒドロキシシクロヘキシルフェニルケトン

E-2:2-メチル-1-(4-メチルチオフェニル)

-2-モルフォリノプロバン-1-オン

F-1:カプロラクトン変性トリオール「TONE-0

301」(ユニオンカーバイト社製)

F-2:ポリオキシプロピレングリセリルエーテル「サンニックスGP-400」(三洋化成工業(株)製)

G-1:蒸留水

[0079]

【発明の効果】本発明の光硬化性樹脂組成物によれば、 光硬化性が良好であって、容易に寸法精度などが高く、 耐熱性にも優れた硬化物を造形することができ、得られ る硬化物は、特に耐衝撃性、耐折り曲げ性等の靭性に優 れた、機械部品の試作品などの立体形状物として好適に 使用することができる。

FB02 FB03 FB05 HA02 JA01 JA02 JA06 JA07 KA01

フロントページの続き

(51) Int. Cl.7 FΙ 識別記号 テ-マコード(参考) G03F 7/027 515 G03F 7/027 515 4J036 7/029 7/029 (72)発明者 八代 隆郎 Fターム(参考) 2HO25 AA10 AB01 AB17 AB20 AC01 東京都中央区築地二丁目11番24号 ジェイ ACOS ADO1 BC14 BC32 BC42 エスアール株式会社内 CA01 CA20 CA41 CA48 CB11 (72)発明者 多田羅 了嗣 CB54 CC20 東京都中央区築地二丁目11番24号 ジェイ 4J011 PA25 PA64 PA65 PA69 PA76 エスアール株式会社内 PAS6 PCOS QAO3 QA34 RA10 (72)発明者 宇加地 孝志 UA01 WA01 WA02 WA03 WA04 東京都中央区築地二丁目11番24号 ジェイ WA06 WA07 エスアール株式会社内 4J015 EA05 EA06 4J026 AA12 AA17 AA45 AA68 AA69 ABO4 ACO1 ACO2 ACO9 AC10 AC11 BA27 BA29 BA30 BA44 DB11 DB36 GA07 4J031 BB01 BB02 BB04 BC07 BC11 BD12 BD13 BD16 CA06 CA36 CA83 CB06 CE03 4J036 AB01 AB02 AB10 AC08 AD08 AE07 AJ05 AJ10 DC02 DD02

NSDOCID: <JP____2003238691A__I_>